This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.



PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5:

C07D 231/38, A61K 7/13

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 94/08970

A1 (43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

28. April 1994 (28.04.94)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP93/02641

(22) Internationales Anmeldedatum:

29. September 1993 (29.09.93)

(30) Prioritätsdaten:

P 42 34 887.0

16. Oktober 1992 (16.10.92)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): WELLA AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Berliner Allee 65, D-64274 Darmstadt (DE).

(72) Erfinder; und

(72) Erlinder; und
(75) Erlinder/Anmelder (nur für US): NEUNHOEFFER, Hans
[DE/DE]; Auf dem Sand 1, D-64367 Mühltal (DE).
GERSTUNG, Stefan [DE/DE]; Schäferweg 27, D-64354
Reinheim (DE). CLAUSEN, Thomas [DE/DE]; ErnstPasqué-Strasse 35A, D-64665 Alsbach (DE). BALZER,
Welfender B. DE/DEL Le Viscling 12, D-64665 Als Wolfgang, R. [DE/DE]; Im Kiesling 12, D-64665 Alsbach (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: WELLA **AKTIENGESELL-**SCHAFT; Berliner Allee 65, D-64274 Darmstadt (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: BR, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: OXIDATION HAIR DYE CONTAINING 4,5-DIAMINOPYRAZOLE DERIVATIVES AND NOVEL 4,5-DIA-MINOPYRAZOLE DERIVATIVES AND PROCESS FOR THEIR PRODUCTION

(54) Bezeichnung: OXIDATIONSHAARFÄRBEMITTEL MIT EINEM GEHALT AN 4,5-DIAMINOPYRAZOLDERIVA-TEN SOWIE NEUE 4,5-DIAMINOPYRAZOLDERIVATE UND VERFAHREN ZU IHRER HERSTEL-LUNG

(57) Abstract

Agents for the oxidative dyeing of hair based on a developer-coupler combination containing as the developer a 4,5-diaminopyrazole derivative of general formula (I) in which R1 is halogen, C1-C4 alkyl, C1-C4 alkoxy and R2 is hydrogen, C1-C4 alkyl, C2-C4 hydroxyalkyl, or their physiologically acceptable, water-soluble salts, and novel 4,5-diaminopyrazole derivatives.

(57) Zusammenfassung

Mittel zur oxidativen Färbung von Haaren auf der Basis einer Entwicklersubstanz-Kupplersubstanz-Kombination, welches als Entwicklersubstanz ein 4,5-Diaminopyrazolderivat der allgemeinen Formel (I), mit R¹ = Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, R² = Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, C₂-C₄-Hydroxyalkyl, oder dessen physiologisch verträgliche, wasserlösliche Salze enthält, sowie neue 4,5-Diaminopyrazolderivate.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	FI	Finnland	MR	Mauritanien
AU	Australien	FR	Frankreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GA	Gabon	NE	Niger
BE	Belgien	GB	Vereinigtes Königreich	NL	Niederlande
BF	Burkina Faso	GN	Guinea	NO	Norwegen
BG	Bulgarien	GR	Griechenland	NZ	Neusceland
BJ	Benin	BU	Ungarn	PL.	Polen
BR	Brasilien	1E	Irland	PT	Portugal
BY	Belarus	IT	Italien	RO	Rumänien
CA	Kanada	JP	Japan	RU	Russische Föderation
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SD	Sudan
œ	Kongo	KR	Republik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz	KZ	Kasachstan	SI	Slowenien
a	Côte d'Ivoire	LI	Liechtenstein	SK	Slowakischen Republik
CM	Kamerun	LK	Sri Lanka	SN	Senegal
CN	China	LU	Luxemburg	TD	Tschad
CS	Tschechoslowakei	LV	Lettland	TC	Togo
œ	Tschechischen Republik	MC	Monaco	UA	Ukrainc
DE	Deutschland	MG	Madagaskar	us	Vereinigte Staaten von Amerika
DK	Dânemark	ML.	Mali	UZ	Usbekistan
ES	Spanien	MN	Mongolei	VN	Victnam
			-		

Beschreibung

Oxidationshaarfärbemittel mit einem Gehalt an 4,5-Diaminopyrazolderivaten sowie neue 4,5-Diaminopyrazolderivate und Verfahren zu ihrer Herstellung

Gegenstand der Erfindung sind Mittel zur oxidativen Färbung von Haaren auf der Basis von 4,5-Diaminopyrazolderivaten als Entwicklersubstanz sowie neue 4,5-Diaminopyrazolderivate.

Auf dem Gebiet der Haarfärbung haben Oxidationsfarbstoffe eine wesentliche Bedeutung erlangt. Die Färbung entsteht hierbei durch Reaktion bestimmter Entwicklersubstanzen mit bestimmten Kupplersubstanzen in Gegenwart eines geeigneten Oxidationsmittels.

Als Entwicklersubstanzen werden insbesondere 2,5-Diaminotoluol, 2,5-Diaminophenylethylalkohol, p-Aminophenol und 1,4-Diaminobenzol eingesetzt. Von den vorzugsweise verwendeten Kupplersubstanzen sind Resorcin, 4-Chlorresorcin, 1-Naphthol, 3-Aminophenol, 5-Amino-2-methylphenol und Derivate des m-Phenylendiamins zu nennen.

An Oxidationsfarbstoffe, die zur Färbung menschlicher Haare verwendet werden, sind zahlreiche besondere Anforderungen gestellt. So müssen sie in toxikologischer und dermatologischer Hinsicht unbedenklich sein und Färbungen in der gewünschten Intensität ermöglichen. Ferner wird für die erzielten Haarfärbungen eine gute Licht-, Dauerwell-, Säure- und Reibeechtheit gefordert. Auf jeden Fall aber müssen solche Haarfärbungen ohne Einwirkung von Licht, Reibung und chemischen Mitteln über einen Zeitraum von mindestens 4 bis 6 Wochen stabil

bleiben. Außerdem ist es erforderlich, daß durch Kombination geeigneter Entwickler- und Kupplerkomponenten
eine breite Palette verschiedener Farbnuancen erzeugt
werden kann. Zur Erzielung natürlicher und besonders
modischer Nuancen im Rotbereich wird vor allem 4-Aminophenol, allein oder im Gemisch mit anderen Entwicklersubstanzen in Kombination mit geeigneten Kupplungssubstanzen eingesetzt.

Gegen den für den Rotbereich der Farbskala bisher hauptsächlich eingesetzten Entwickler 4-Aminophenol wurden in letzter Zeit Bedenken in bezug auf die physiologische Verträglichkeit erhoben, während die in neuerer Zeit empfohlenen Entwicklersubstanzen, wie zum Beispiel Pyrimidinderivate, in färberischer Hinsicht nicht völlig zufriedenstellen können. Die in der DE-OS 21 60 317 beschriebenen Pyrazolderivate, wie zum Beispiel das 3-Amino-1-phenyl-2-pyrazolon-5, färben Haare nur in sehr geringen, für die Haarfärbepraxis unbrauchbaren, Farbtiefen an.

In der DE-OS 38 43 892 werden Pyrazolderivate beschrieben, die mit unterschiedlichen Kupplungssubstanzen intensive Ausfärbungen geben. Die dort beschriebenen Verbindungen sind allerdings nur durch sehr aufwendige Syntheseverfahren und in geringen Ausbeuten erhältlich.

Zur Darstellung von 1-Methyl-4,5-Diaminopyrazol sind in der Literatur verschiedene Wege beschrieben. Ausgehend von Ethoxymethylen-cyanessigsäure-ethylester und Methylhydrazin wird nach H. Dorn et al., Chem. Ber. <u>98</u>, 3368 (1965) in einer Ausbeute von 53 Prozent die 5-Amino-1methyl-pyrazol-4-carbonsäure enthalten, aus der durch
Decarboxylierung in einer Ausbeute von 75 Prozent das
5-Amino-1-methyl-pyrazol entsteht (Gesamtausbeute
40 Prozent). In der DE-OS 21 41 700 ist ein Einstufenverfahren beschrieben, nach dem aus N,N-Dimethylaminoacrylnitril und Methylhydrazin das 5-Amino-1-methylpyrazol in 71-prozentiger Ausbeute erhalten werden soll.
Zur weiteren Umsetzung läßt sich diese Verbindung nach
M.A. Khan et al., Can. J. Chem. 49, 3566 (1971) mit
einer Ausbeute von 23 Prozent zum 5-Amino-1-methyl-4nitropyrazol umsetzen.

Die katalytische Reduktion dieses Produkts liefert nach V.P. Perevalov et al; Khim. Geterotsicl. Soedin. 8, 1090 (1985) 1-Methyl-4,5-diamino-pyrazol-dihydrochlorid in einer Ausbeute von etwa 79 Prozent. Nach dieser Reaktionsfolge beträgt die Gesamtausbeute an 1-Methyl-4,5-diamino-pyrazol 13 Prozent über alle Stufen.

Bessere Ausbeuten werden erhalten, wenn man 5-Amino-1methyl-pyrazol nach H. Dorn et al., Liebigs Ann. Chem.,
717, 118 (1968) mit Isoamylnitrit zum 5-Amino-1-methyl4-nitroso-pyrazol umsetzt (Rohausbeute ca. 97 Prozent)
und anschließend mit Zinnchlorid zum Endprodukt reduziert
(Ausbeute 67 Prozent), so daß die Gesamtausbeute nach
diesem Verfahren 46 Prozent über alle Stufen beträgt.

Eine entsprechende Synthese ist für das 1-Benzyl-4,5-diamino-pyrazol in der DE-OS 34 32 983 beschrieben. Ausgehend von Ethoxymethylen-cyanessigsäureethylester und Benzylhydrazin wird 5-Amino-1-benzyl-pyrazol-carbonsäureethylester erhalten, nach Esterspaltung, Decarboxylierung, Nitrosierung und Reduktion wird das 1-Benzyl-4,5-diamino-pyrazol in einer Gesamtausbeute von 30 Prozent erhalten.

Neben den zum Teil geringen Ausbeuten beinhalten die hier beschriebenen Verfahren noch weitere Nachteile. So ist hier noch nicht berücksichtigt, daß die Ausgangsverbindungen wie zum Beispiel Ethoxymethyl-cyanessigsäureethylester beziehungsweise N, N-Dimethylaminoacrylnitril, wie auch bestimmte Hydrazinderivate, nicht käuflich erhältlich sind und ebenfalls durch zum Teil aufwendige Synthesen hergestellt werden müssen. Darüber hinaus sind die technischen verfügbaren Hydrazinderivate als giftig und zum Teil als carcinogenverdächtige Substanzen eingestuft. Weiterhin ist die Herstellung von Verbindungen, die an der 5-ständigen Aminogruppe substituiert sind (zum Beispiel Alkyl, Hydroxyalkyl, Benzyl) nach diesem Verfahren beziehungsweise durch Folgeschritte nicht beschrieben. Ein weiterer Nachteil dieser Synthese besteht darin, daß die Ringalkylierung schon im ersten Reaktionsschritt eingebracht wird, das heißt, daß bereits zu Beginn der Synthese spezielle Ausgangsverbindungen benötigt werden.

In diesem Fall wäre es günstiger ein in 4- und 5-Stellung substituiertes Pyrazolderivat am Ringstickstoff zu alkylieren, wodurch man durch Wahl verschiedener Alkylierungsmittel erst am Ende der Synthese zu unterschiedlichen Derivaten gelangt. Ein Verfahren zur Herstellung von 1-Methyl-4,5-diamino-pyrazol ist in der DE-OS 38 43 892 beschrieben. Danach liefert die Alkylierung von 3(5)-Amino-4-nitro-pyrazol - das durch Cyclisierung von 2-Chloracrylnitril mit Hydrazin (G. Ege, Angew. Chem., 86, 237 (1974)) und anschließender Acetylierung der Aminogruppe, Nitrierung und Abspaltung der Schutzgruppe in einer Gesamtausbeute von etwa 41 Prozent gebildet wird - mit Dimethylsulfat in einer Ausbeute von 70 Prozent ein Isomerengemisch, aus dem nach chromatographischer Trennung das gewünschte 5-Amino-1-methyl-4-

nitro-pyrazol in einer Ausbeute von 25 Prozent und das isomere 3-Amino-1-methyl-4-nitro-pyrazol in einer Ausbeute von 45 Prozent erhalten werden. Nach Reduktion der Nitroverbindungen wurden die entsprechenden Diamino-Verbindungen isoliert.

Die Umsetzung von 3(5)-Amino-4-nitropyrazol mit Benzylbromid ist ebenfalls in der DE-OS 38 43 892 beschrieben, wobei die Bildung des gewünschten 5-Amino-1-benzol-4-nitro-pyrazols nicht erfolgt; man erhält vielmehr ein Gemisch, aus dem nach chromatographischer Trennung etwa 18 Prozent 1-Benzyl-3-benzylamino-4-nitro-pyrazol und 78 Prozent 3-Amino-1-benzyl-4-nitro-pyrazol erhalten werden.

Auch nach diesem Verfahren lassen sich substituierte Pyrazolderivate, wie 5-Amino-1-alkyl-4-nitro-pyrazole beziehungsweise 5-Amino-1-benzyl-4-nitro-pyrazole sowie auch an der 5-Aminogruppe substituierte Verbindungen, die durch Reduktion in die entsprechenden Diamino-Verbindungen überführt werden können, nicht oder nur in sehr schlechten Ausbeuten darstellen. Weiterhin muß auch bei diesem Verfahren das nicht unbedenkliche Hydrazin verwendet werden.

Es bestand daher die Aufgabe, ein Oxidationsfärbemittel auf der Basis einer Entwicklersubstanz/Kupplersubstanz-Kombination zur Verfügung zu stellen, in dem eine Entwicklersubstanz für den Rotbereich enthalten ist, welche physiologisch sehr gut verträglich ist, mit üblichen Kupplersubstanzen das Haar in brillianten roten Farbtönen mit einer hohen Farbtiefe färbt und technisch in guten Ausbeuten herstellbar ist.

Hierzu wurde nun gefunden, daß durch ein Mittel zur oxidativen Färbung von Haaren auf der Basis einer Entwicklersubstanz-Kupplersubstanz-Kombination, welche als Entwicklersubstanz ein 4,5-Diaminopyrazol der allgemeinen Formel (I),

in der R¹ gleich Halogen Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen darstellt und R² Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkyl mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, oder dessen physiologisch verträgliche, wasserlösliche Salze enthält, diese Aufgabe in hervorragender Weise gelöst wird.

In dem Haarfärbemittel sollen die Entwicklersubstanzen der Formel (I), von denen das 4,5-Diamino-1-(4'-methoxy-benzyl)-pyrazol, das 4,5-Diamino-1-(4'-methylbenzyl)-pyrazol, das 4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)-pyrazol und das 4,5-Diamino-1-(4'-chlorbenzyl)-pyrazol bevorzugt ist, in einer Menge von 0,01 bis 3,0 Gewichtsprozent, vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 2,5 Gewichtsprozent, enthalten sein.

Obwohl die vorteilhaften Eigenschaften der hier beschriebenen neuen Entwicklersubstanzen es nahelegen, diese als alleinige Entwicklersubstanz zu verwenden, ist es selbstverständlich auch möglich, die Entwicklersubstanzen der Formel (I) gemeinsam mit bekannten Entwicklersubstanzen, wie zum Beispiel 1,4-Diaminobenzol, 2,5-Diaminotoluol oder 2,5-Diaminophenylethylalkohol, einzusetzen.

Als Kupplersubstanzen kommen vorzugsweise

Die Kuppler- und Entwicklersubstanzen können in dem Haarfärbemittel jeweils einzeln oder im Gemisch miteinander enthalten sein.

Die Gesamtmenge der in dem hier beschriebenen Haarfärbemittel enthaltenen Entwicklersubstanz-Kupplersubstanz-Kombination beträgt 0,1 bis 5,0 Gewichtsprozent, wobei eine Menge von 0,5 bis 4,0 Gewichtsprozent bevorzugt ist. Die Entwicklerkomponenten werden im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen, bezogen auf die Kupplerkomponenten, eingesetzt. Es ist jedoch nicht nachteilig, wenn die Entwicklerkomponenten diesbezüglich in einem gewissen Überschuß oder Unterschuß vorhanden sind.

Weiterhin kann das erfindungsgemäße Haarfärbemittel zusätzlich andere Farbkomponenten, beispielsweise 6-Amino-2-methylphenol und 2-Amino-5-methylphenol, sowie ferner übliche direktziehende Farbstoffe, zum Beispiel Triphenylmethanfarbstoffe wie Diamond Fuchsine (C.I. 42 510) und Leather Ruby HF (C.I. 42 520), aromatische Nitrofarbstoffe wie 2-Nitro-1,4-diaminobenzol, 2-Amino-4-nitrophenol, 2-Amino-5-nitrophenol, 2-Amino-4,6-dinitrophenol, 2-Amino-5-(2'-hydroxyethyl)amino-nitrobenzol und 2-Methylamino-5-bis-(2'-hydroxyethyl)amino-nitrobenzol, Azofarbstoffe wie Acid Brown 4 (C.I. 14 805) und Dispersionsfarbstoffe wie beispielsweise 1,4-Diaminoanthrachinon und 1,4,5,8-Tetraaminoanthrachinon enthalten. Die Haarfärbemittel können diese Farbkomponenten in einer Menge von etwa 0,1 bis 4,0 Gewichtsprozent enthalten.

Selbstverständlich können die Kuppler- und Entwicklersubstanzen sowie die anderen Farbkomponenten, sofern es Basen sind, auch in Form der physiologisch verträglichen Salze mit organischen oder anorganischen Säuren, wie beispielsweise Salzsäure oder Schwefelsäure, beziehungsweise - sofern sie aromatische OH-Gruppen besitzen - in Form der Salze mit Basen, zum Beispiel als Alkaliphenolate, eingesetzt werden.

Darüberhinaus können in dem Haarfärbemittel noch weitere übliche kosmetische Zusätze, beispielsweise Antioxidantien wie Ascorbinsäure, Thioglykolsäure oder Natriumsulfit, sowie Parfümöle, Komplexbildner, Netzmittel, Emulgatoren, Verdicker und Pflegestoffe enthalten sein.

Die Zubereitungsform des neuen Haarfärbemittels kann beispielsweise eine Lösung, insbesondere eine wäßrige oder wäßrig-alkoholische Lösung sein. Die besonders bevorzugten Zubereitungsformen sind jedoch eine Creme, ein Gel oder eine Emulsion. Ihre Zusammensetzung stellt eine Mischung der Farbstoffkomponenten mit den für solche Zubereitungen üblichen Zusätzen dar.

Übliche Zusätze in Lösungen, Cremes, Emulsionen oder Gelen sind zum Beispiel Lösungsmittel wie Wasser, niedere aliphatische Alkohole, beispielsweise Ethanol, Propanol und Isopropanol, Glycerin, oder Glykole wie 1,2-Propylenglykol, weiterhin Netzmittel oder Emulgatoren aus den Klassen der anionischen, kationischen, amphoteren oder nichtionogenen oberflächenaktiven Substanzen wie Fettalkoholsulfate, oxethylierte Fettalkoholsulfate, Alkylsulfonate, Alkylbenzolsulfonate, Alkyltrimethylammoniumsalze, Alkylbetaine, oxethylierte Fettalkohole, oxethylierte Nonylphenole, Fettsäurealkanolamide, oxethylierte Fettsäureester, ferner Verdicker wie höhere Fettalkohole, Stärke, Cellulosederivate, Vaseline, Paraffinöl und Fettsäuren sowie außerdem Pflegestoffe wie kationische Harze, Lanolinderivate, Cholesterin, Pantothensäure und Betain. Die erwähnten Bestandteile werden in den für solche Zwecke üblichen Mengen verwendet, zum Beispiel die Netzmittel und Emulgatoren in Konzentrationen von etwa 0,5 bis 30 Gewichtsprozent, die Verdicker in einer Menge von etwa 0,1 bis 25 Gewichtsprozent und die Pflegestoffe in einer Konzentration von etwa 0,1 bis 5,0 Gewichtsprozent.

Je nach Zusammensetzung kann das erfindungsgemäße Haarfärbemittel schwach sauer, neutral oder alkalische reagieren. Insbesondere weist es einen pH-Wert von 6,0 bis 11,5 auf, wobei die basische Einstellung mit Ammoniak erfolgt. Es können aber auch organische Amine, zum Beispiel Monoethanolamin und Triethanolamin, oder auch anorganische Basen wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid Verwendung finden. Für eine pH-Einstellung im sauren Bereich kommen zum Beispiel Phosphorsäure sowie Essigsäure oder andere organische Säuren, wie zum Beispiel Zitronensäure oder Weinsäure, in Betracht.

Für die Anwendung zur oxidativen Färbung von Haaren vermischt man das vorstehend beschriebene Haarfärbemittel unmittelbar vor dem Gebrauch mit einem Oxidationsmittel und trägt eine für die Haarfärbebehandlung ausreichende Menge, je nach Haarfülle, im allgemeinen etwa 60 bis 200 g, dieses Gemisches auf das Haar auf.

Als Oxidationsmittel zur Entwicklung der Haarfärbung kommen hauptsächlich Wasserstoffperoxid oder dessen Additionsverbindungen an Harnstoff, Melamin oder Natriumborat in Form einer 3- bis 12-prozentigen, vorzugsweise 6-prozentigen, wäßrigen Lösung, aber auch Luftsauerstoff in Betracht. Wird eine 6-prozentige Wasserstoffperoxid-Lösung als Oxidationsmittel verwendet, so beträgt das Gewichtsverhältnis zwischen Haarfärbemittel und Oxidationsmittel 5:1 bis 1:2, vorzugsweise jedoch 1:1. Größere Mengen an Oxidationsmittel werden vor allem bei höheren Farbstoffkonzentrationen im Haarfärbemittel oder wenn gleichzeitig eine stärkere Bleichung des Haares beabsichtigt ist verwendet. Man läßt das Gemisch bei 15 bis 50 Grad Celsius etwa 10 bis 45 Minuten lang, vorzugsweise 30 Minuten lang, auf das Haar einwirken, spült sodann das Haar mit Wasser aus und trocknet es. Gegebenenfalls wird im Anschluß an diese Spülung mit einem Shampoo gewaschen und eventuell mit einer schwachen organischen Säure, wie zum Beispiel Zitronensäure oder Weinsäure, nachgespült. Anschließend wird das Haar getrocknet.

Die in den erfindungsgemäßen Oxidationshaarfärbemitteln verwendeten 4,5-Diamino-pyrazolderivate der allgemeinen Formel (I) lassen sich sehr gut darstellen, indem man ein 3,5-Dibrom-4-nitropyrazol der allgemeinen Formel (II) mit einem geeigneten Benzylhalogenid in Gegenwart von Natriumhydrid zur Reaktion bringt, anschließend das erhaltene 1-Benzyl-3,5-dibrom-4-nitropyrazolderivat der allgemeinen Formel (III) mit einem Amin umsetzt und das so erhaltene 5-Alkylamino-1-benzyl-3-brom-4-nitropyrazolderivat der allgemeinen Formel (IV) katalytisch reduziert.

Br NO₂ Br NO₂ NH₂

$$N_{N}$$
 NHR³ NHR²
 N_{N} NHR²

Das als Ausgangsmaterial benötigte 3,5-Dibrom-4-nitroprazol (II) ist in der Literatur beschrieben und läßt sich leicht auf folgendem Weg darstellen:

Nitrierung von Pyrazol mit Schwefelsäure/Salpetersäure liefert 4-Nitro-pyrazol in einer Ausbeute von 80 Prozent (R. Hüttel et al., Chem. Ber. 88, 1577 (1955)). Durch mildere Bedingungen bei der Nitrierung erhält man N-Nitro-pyrazol in Ausbeuten von 84 bis 93 Prozent (H.J. Klebe et al., Synthesis 1973, 294); das sich durch Einwirken von Schwefelsäure ebenfalls zum 4-Nitro-pyrazol umlagern läßt (R. Hüttel et al., Chem. Ber. 88, 1586 (1955)). Bromierung von 4-Nitro-pyrazol nach der Vorschrift von J.P.H. Juffermanns et al., J. Org. Chem. 51, 4656 (1986) liefert dann das 3,5-Dibrom-4-nitro-pyrazol (II).

Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren läßt sich das 3,5-Dibrom-4-nitro-pyrazol zu den neuen 1-Benzyl-substituierten Pyrazolen der allgemeinen Formel (III) umsetzen, wobei R¹ einen Halogen-, Alkyl- beziehungsweise. Alkoxyrest darstellt. Die Einführung dieser Reste kann dabei nach verschiedenen Verfahren erfolgen, so können zum Beispiel die Verbindungen der allgemeinen Formel (III) durch Umsetzung der Verbindung (II) mit Natriumhydrid in Dimethylformamid durch Zugabe der entsprechenden Benzylhalogenide erhalten werden. Der besondere Vorteil dieses Reaktionsschrittes liegt vor allem in der isomerenreinen Darstellung der N-Benzyl-substituierten Pyrazole der allgemeinen Formel (III).

Durch Austausch eines Bromatoms in der Verbindung (III) erhält man die Pyrazolderivate der allgemeinen Formel (IV), in der R¹ die vorstehend angegebene Bedeutung besitzt, während R³ einen C1-C4-Alkyl-, C2-C4-Hydroxy-alkyl-oder Benzylrest darstellt. Der Austausch des Bromatoms erfolgt hierbei durch Einwirkung einer wäßrigen oder alkoholischen Lösung des entsprechenden Alkyl-, Hydroxyalkyl-oder Benzylamins. Bei diesem Reaktionsschritt wird ausschließlich das Bromatom in 5-Stellung ausgetauscht, so daß auch in diesem Reaktionsschritt nur isomerenreine Verbindungen entstehen.

Durch katalytische Reduktion lassen sich die Verbindungen der allgemeinen Formel (IV) zu unterschiedlichen 4,5-Diaminopyrazolen der allgemeinen Formel (I) umwandeln, wobei die Reduktion üblicherweise mit Wasserstoff und gebräuchlichen Katalysatoren (beispielsweise Palladium/Aktivkohle-Katalysatoren) durchgeführt wird und zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit gegebenenfalls im Autoklaven unter Druck hydriert werden kann. Bei diesem Verfahren ist es insbesondere

überraschend, daß der substituierte Benzylrest der Verbindungen der allgemeinen Formel (IV) nicht reduktiv entfernt wird. Im Gegensatz hierzu wurden bei Vergleichsversuchen mit Verbindungen der Formel (IV), bei denen Rl Wasserstoff darstellt, nach Reduktion in allen Fällen 4,5-Diamino-pyrazole, die in der 1-Position ein Wasserstoffatom trugen, erhalten.

Im Falle der Verbindungen der allgemeinen Formel (IV), bei denen R³ einen Benzylrest oder einen tertiären Butylrest darstellt, gelangt man nach reduktiver Entfernung dieser Reste zu 4,5-Diamino-pyrazol-derivaten, die nach wie vor in 1-Stellung einen substituierten Benzylrest tragen.

Prinzipiell könnte man zu entsprechenden Verbindungen der Formel (IV) auch gelangen, wenn bei der Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel (III), das sich in 5-Stellung befindliche Bromatom gegen eine Aminogruppe ausgetauscht werden könnte. Diese Reaktion wurde aber bei den üblichen Reaktionsbedingungen nicht beobachtet, auch bei erhöhtem Druck gelingt die Einführung einer Aminogruppe nicht in präparativen Ausbeuten.

Die Salze der Verbindungen der Formel (I) sind durch Umsetzung mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen erhältlich.

Die Entwicklersubstanzen der Formel (I) sollen in dem Haarfärbemittel entweder als freie Basen oder in Form ihrer physiologisch verträglichen Salze mit anorganischen oder organischen Säuren, wie zum Beispiel Salzsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Essigsäure, Propionsäure, Milchsäure oder Zitronensäure, eingesetzt werden. Die Verbindungen der Formel (I) sind gut in Wasser löslich

und sie weisen zusätzlich eine ausgezeichnete Lagerstabilität, insbesondere als Bestandteil der hier beschriebenen Haarfärbemittel, auf.

Das erfindungsgemäße Haarfärbemittel mit einem Gehalt an 4,5-Diaminopyrazolderivaten als Entwicklersubstanzen ermöglicht Haarfärbungen mit ausgezeichneter Farbechtheit, insbesondere was die Licht-, Wasch- und Reibeechtheit anbetrifft.

Hinsichtlich der färberischen Eigenschaften bieten die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel Möglichkeiten, die weit über einen Ersatz der üblicherweise verwendeten 4-Aminophenole hinausgehen. So lassen sich brillante Rottöne mit außerordentlicher Farbtiefe erzeugen, wie sie mit den gängigen Farbkomponenten nicht zu erzielen sind. Neben dieser Anwendung im hochmodischen Bereich können aber auch durch die Verwendung in Kombination mit geeigneten Kupplungskomponenten natürliche Farbtöne erzeugt werden, ohne daß eine weitere Entwicklungskomponente vom Typ der p-Phenylendiamine erforderlich wäre.

Die sehr guten färberischen Eigenschaften der Haarfärbemittel gemäß der vorliegenden Anmeldung zeigen sich
weiterhin darin, daß diese Mittel eine Anfärbung von
ergrauten, chemisch nicht vorgeschädigten Haaren
problemlos und mit guter Deckkraft ermöglichen.

Gegenstand der vorliegenden Patentanmeldung sind ferner die neuen 4,5-Diaminopyrazolderivate der allgemeinen Formel (I), wobei insbesondere

```
4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol,
4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)-pyrazol,
4,5-Diamino-1-(4'-methylbenzyl)-pyrazol,
4,5-Diamino-1-(4'-chlorbenzyl)-pyrazol,
4-Amino-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methylamino-pyrazol und
4-Amino-5-(2'-hydroxyethyl)amino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol zu nennen sind.
```

Die nachfolgenden Beispiele sollen den Gegenstand der Erfindung näher erläutern, ohne ihn darauf zu beschränken.

Herstellungsbeispiele

Beispiel 1: Synthese von 1-Benzyl-3,5-dibrom-4-nitropyrazolen der allgemeinen Formel (III)

Allgemeine Vorschrift

Zu 1,75 g (70,0 mmol) Natriumhydrid (96 % in 150 ml absolutem Dimethylformamid (DMF)) werden über einen Zeitraum von 1 Stunde 19,0 g (70,0 mmol) 3,5-Dibrom-4-nitropyrazol in 90 ml absolutem DMF getropft. Man beobachtet eine Erwärmung der Reaktionslösung und starke Gasentwicklung. Sobald sich die Gasentwicklung gelegt hat, liegt eine klare orangene Lösung vor. Nun werden 70,0 mmol Benzylhalogenid in 30 ml DMF zugetropft und es wird 3 Stunden auf 80 °Celsius erhitzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abdestilliert und der Rückstand aus Methylenchlorid umkristallisiert.

I. <u>3.5-Dibrom-l-(4'-methoxybenzol)-4-nitro-pyrazol</u> Benzylhalogenid: 4-Methoxybenzylchlorid

Nach der allgemeinen Vorschrift erhält man 21,7 g (79 Prozent der Theorie) 3,5-Dibrom-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitro-pyrazol mit einem Schmelzpunkt von 115 bis 118 Grad Celsius.

 $MS (70 \text{ eV}):m/e= 393 (M^+)$

II. <u>3,5-Dibrom-1-(3'-methoxybenzyl)-4-nitro-pyrazol</u> Benzylhalogenid: 3-Methoxybenzylchlorid

Nach der allgemeinen Vorschrift erhält man 26 g (96 Prozent der Theorie) 3,5-Dibrom-1-(3'-methoxybenzyl)-4-ni-tropyrazol mit einem Schmelzpunkt von 130 Grad Celsius.

1H-NMR (MHz), DMSO-d6:d= 3,74 (s; 3H; OCH3); 5,48 (s; 2H; -CH2)-6,76-6,93 (m; 3H; 3H; Ph-H) und 7,30 ppm (dd; J=8Hz; 1H; Ph-5H)

MS (70 eV):m/e= 393 (M+)

III. 3,5-Dibrom-1-(4'-Methylbenzyl)-4-nitro-pyrazol Benzylhalogenid: 4-Methylbenzylchlorid

Nach der allgemeinen Vorschrift erhält man 18 g (68 Prozent der Theorie) 3,5-Dibrom-1-(4'-methylbenzyl)-4-nitropyrazol mit einem Schmelzpunkt von 108 Grad Celsius.

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6):**6**= 2,28 (s; 3H; -CH₃); 5,45 (s; 2H; -CH₂-) und 7,18 ppm (m; 4H; Ph-H)

MS (70 eV):m/e= 375 (M+)

IV. <u>3.5-Dibrom-1-(4'-Chlorbenzyl)-4-nitro-pyrazol</u> Benzylhalogenid: 4-Chlorbenzylchlorid

Nach der allgemeinen Vorschrift erhält man 25 g (91 Prozent der Theorie) 3,5-Dibrom-1-(4'-chlorbenzyl)-4-nitropyrazol mit einem Schmelzpunkt von 109 Grad Celsius.

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6): = 5,51 (s; 2H; -CH₂);
7,28 (d; J=8,4 Hz; 2H;
Ph-3H und Ph-5H) und
7,75 ppm (d; J=8,4 Hz;
2H; Ph-2H und Ph-6H)

MS (70 eV):m/e= 395 (M+)

- Beispiel 2: Synthese von 5-Alkylamino-1-benzyl-3-brom-4-nitro-pyrazolen der allgemeinen Formel (IV)
- I. <u>Darstellung von 3-Brom-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methylamino-4-nitropyrazol</u>
- 3,93 g (10,0 mmol) 3,5-Dibrom-1-(4'-methoxybenzyl)-4nitropyrazol werden unter Rühren mit 100 ml einer 40prozentigen wäßrigen Methylaminlösung (1,28 mol) versetzt. Man beobachtet eine Farbänderung der Reaktionslösung nach gelb. Die Reaktionsmischung wird über Nacht
 bei 60 Grad Celsius gerührt. Man extrahiert die
 gelb-orange Lösung, aus der bereits eine gelbe Substanz
 auskristallisiert ist, dreimal mit je 200 ml Essigester,
 trocknet über Calciumchlorid und filtriert den öligen
 Rückstand über Kieselgel mit Methylenchlorid.

Ausbeute: 2,54 g (75 Prozent der Theorie) 3-Brom-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methylamino-4-nitropyrazol in Form gelber Kristalle mit einem Schmelzpunkt von 144 bis 147 Grad Celsius.

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6): = 7,67 (q; 1H; J=6 HZ; - NH; mit D2O aus-tauschbar), 7,00 (m; 4H; Ph-H), 5,33 (s; 2H; -CH2PH-OCH3) 3,72 (s; 3H; -OCH3) und 3,05 ppm (d; 3H; J=6Hz; -CH3)

 $MS (70 \text{ eV}): \text{m/e} = 342 (M^+)$

II. Synthese von 3-Brom-5-(2'-hydroxyethylamino)-1(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol

4,00 g (10,0 mmol) 3,5-Dibrom-1-(4'-methoxybenzyl)-4nitropyrazol werden in 30 ml Ethanol mit 0,61 g (10,0
mmol) Ethanolamin versetzt und bei 70 Grad Celsius über
Nacht gerührt. Ein angefertigtes Dünnschichtchromatogramm
zeigt, daß eine ungefähr 50-prozentige Umsetzung erfolgt
ist. Es werden weitere 0,60 g (10,0 mmol) Ethanolamin
zugesetzt und 2 Stunden bei 70 Grad Celsius gerührt. Nun
ist im Dünnschichtchromatogramm (Laufmittel: Methylenchlorid) neben wenig Edukt ein einziges Reaktionsprodukt
zu finden. Man gießt die Reaktionsmischung auf Wasser,
wobei eine gelbe Substanz kristallisiert, die abgesaugt
wird.

Ausbeute: 3,39 g (91 Prozent der Theorie) 3-Brom-5-(2-hydroxyethylamino)-1-(4-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol mit einem Schmelzpunkt von 112 Grad Celsius.

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6): = 7,50 (s; breit; 1H;
-NH; mit D2O
austauschbar), 7,05
(m; 4H; Ph-H), 5,34
(s: 2H; CH2-Ph-OCH3),
5,00 (s; breit; 1H;
-OH; mit D2O
austauschbar), 3,75
(s; 3H; -OCH3) und
3,45 ppm (m; 4H;
-CH2-CH2-)

 $MS (70 \text{ eV}): \text{m/e} = 372 (M^+)$

III. Synthese von 3-Brom-5-tert-butylamino-1-(4'-methoxybenzyl)-4'-nitropyrazol

0,50 g (1,28 mmol) 3,5-Dibrom-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol werden in einer Lösung von 10 g tert-Butylamin in 40 ml Ethanol 20 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen der Reaktionsmischung gießt man in 100 ml Wasser und extrahiert dreimal mit je 50 ml Essigester. Nach dem Trocknen über Magnesiumsulfat wird einrotiert und der Rückstand an Kieselgel mit Dichlormethan adsorptiv filtriert.

Ausbeute: 490 mg (99 Prozent der Theorie) 3-Brom-5-tertbutylamino-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol als blaßgelbe Kristalle mit einem Schmelzpunkt von 72 Grad Celsius.

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6): f = 7,00 ppm (m; 4H; Ph-H), 5,32 (s; 1H; N-H; mit D2O austauschbar), 5,22 (s; 2H; 1N-CH2-), 3,70 (s; 3H; OCH3) und 1,18 ppm (s; 9H; -C(CH3)3)

 $MS (70 \text{ eV}):m/e= 394 (M^+)$

IV. Synthese von 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-methoxy-benzyl)-4-nitropyrazol

4,00 g (10,0 mmol) 3,5-Dibrom-1-(4'-methoxybenzyl)-4nitropyrazol werden in 30 ml Ethanol mit 11,0 g (100
mmol) Benzylamin versetzt. Man erhitzt 3,5 Stunden zum
Sieden. Man gießt die Reaktionsmischung auf 100 ml
Wasser und extrahiert zweimal mit je 100 ml Essigester.
Nach Trocknung mit Magnesiumsulfat filtriert man den
öligen Rückstand adsorptiv an Kieselgel mit Hexan/
Chloroform (1:2).

Ausbeute: 4,13 g (99 Prozent der Theorie) 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol mit einem Schmelzpunkt von 125 bis 127 Grad Celsius (Hexan/ Chloroform 1:2)

ppm (s; 3Hz; -OCH3)

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6): = 7,93 (t; 1H; J=6Hz;
-NH; mit D2O austauschbar) 7,40-6,80
(m; 9H; Ph-H), 5,15
(s; 2H; CH3O-Ph-CH2),
4,58 (d; 2H; J=6Hz;
-NH-CH2-; nach D2OAustausch s) und 3,73

 $MS (70 \text{ eV}):m/e= 418 (M^+)$

V. <u>Synthese von 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-methyl-benzyl)-4-nitropyrazol</u>

15 g (40 mmol) 3,5-Dibrom-1-(4'-methylbenzyl)-4-nitro-pyrazol werden in 120 ml Ethanol mit 15 ml Benzylamin versetzt. Nach 1 Stunde Erwärmen wird auf Eis gegossen, abgesaugt und aus Ethanol umkristallisiert.

Ausbeute: 10,0 g (62 Prozent der Theorie) 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-methylbenzyl)-4-nitro-pyrazol mit einem Schmelzpunkt von 108 Grad Celsius.

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6): = 2,29 (s; 3H; -CH3); 4,54 (d; J=6,4Hz; 2H; NH-CH2-; nach D2O-Austausch s); 5,51 (s; 2H; 1-CH2); 7,15-7,35 (m; 9H; Ph-H) und

8,00 ppm (t, J=6,4 Hz; lH; NH; tauscht mit D₂O aus)

MS (70 eV):m/e= 400 (M+)

VI. Synthese von 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-chlor-benzyl)-4-nitropyrazol

9,88 g (25 mmol) 3,5-Dibrom-1-(4'-chlorbenzyl)-4-nitro-pyrazol werden in 50 ml Ethanol mit 15 ml Benzylamin 1 Stunde erwärmt. Man gießt auf Eis, saugt ab und kristallisiert aus Ethanol um.

Ausbeute: 8 g (76 Prozent der Theorie) 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-chlorbenzyl)-4-nitro-pyrazol mit einem Schmelzpunkt von 139 bis 141 Grad Celsius.

MS (70 eV):m/e= 421 (M+)

VII. Synthese von 5-Benzylamino-3-brom-1-(3'-methoxy-benzyl)-4-nitro-pyrazol

7,8 g (20 mmol) 3,5-Dibrom-1-(3'-methoxybenzyl)-4-nitro-pyrazol werden 1 Stunde mit 15 ml Benzylamin auf 80 Grad Celsius erwärmt. Man gießt auf Eis, saugt ab und kristallisiert aus Ethanol um.

<u>Ausbeute:</u> 5,8 g (70 Prozent der Theorie) 5-Benzylamino-3-brom-1-(3'-methoxybenzyl)-4-nitro-pyrazol mit einem Schmelzpunkt von 98 Grad Celsius.

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6): 6 4,54 (d; J=6,0 Hz; 2H; NH-CH2- nach D2O-Austausch s); 5,19 (s; 2H; 1-CH2-); 6,00-7,33 (m; 9H; Ph-H) und 8,02 (t; J=6,0Hz; 1H, NH; tauscht mit D2O aus)

 $MS (70 \text{ eV}):m/e= 417 (M^+)$

Beispiel 3: Synthese von 1-Benzyl-4,5-diamino-pyrazolen der allgemeinen Formel (I)

Hydrierung von 5-Alkylamino-1-benzyl-3-brom-4-nitropyrazolen der allgemeinen Formel (IV).

Allgemeine Vorschrift A:

Das 1-Alkyl-5-aminoalkyl-3-brom-4-nitropyrazol wird mit 130 ml Ethanol und 2 Spatelspitzen eines Palladium/Aktivkohle-Katalysators (10 %) in den Autoklaven (250 ml) überführt und während des angegebenen Zeitraumes bei 50 bar Wasserstoffatmosphäre und Raumtemperatur (20 bis 30 Grad Celsius) gerührt. Nach Reaktionsende saugt man mit einer Wasserstrahlpumpe die Reaktionsmischung in einen Glaskolben und filtriert sofort über eine Glasfritte. Das Filtrat wird mit einer äquimolaren Menge konzentrierter Schwefelsäure (97 %) versetzt.

I. Synthese von 4-Amino-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methylaminopyrazol

1,04 g (3,00 mmol) 3-Brom-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methyl-amino-4-nitro-pyrazol werden 2 Stunden analog Vorschrift A hydriert. Man versetzt mit 0,30 g (2,80 mmol) konzentrierter Schwefelsäure (97 Prozent). Nach Einengen erhält man 0,86 g (87 Prozent der Theorie) 4-Amino-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methylamino-pyrazol-hydrosulfat in Form eines Öls.

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6):6=

9,60-7,73 (s; breit; 7H; -NH; -NH2; H2SO4; mit D2O austauschbar), 7,51 (s; 1H; 3-H), 7,02 (m; 4H; Ph-H), 5,13 (s; 2H; -CH2-Ph-OCH3), 3,70 (s; 3H; -OCH3) und 2,80 ppm (s; 3H; CH3NH-)

 $MS (70 \cdot eV) : m/e = 232 (M^+)$

II. Synthese von 4-Amino-5-(2'-hydroxyethylamino)-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol

1,04 g (2,80 mmol) 3-Brom-5-(2'-hydroxyethylamino)-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol werden 3 Stunden analog Arbeitsvorschrift A hydriert. Man erhält 0,81 g (80 Prozent der Theorie) 4-Amino-5-(2'-hydroxyethyl-amino)-1-(4'-methoxybenzyl;-pyrazol-hydrosulfat in Form eines Öls.

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6): = 8,66-3,83 (s; breit; 9H; -NH; -NH2-OH, H2SO4 mit D2O austauschbar), 7,37 (s; 1H; 3-H), 7,00 (m; 4H; Ph-H), 5,13 (s; 2H; CH3O-Ph-CH2-), 3,73 (s; 3H; -OCH3) und 3,67-3,32 ppm (m; 4H; -CH2-CH2-)

MS (79 eV):m/e= 262 (M+)

- III. Synthese von 4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)pyrazol
- a) 1,00 g (2,40 mmol) 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol werden 3 Stunden lang analog Vorschrift A hydriert.

<u>Ausbeute:</u> 590 mg (78 Prozent der Theorie) 4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazolhydrosulfat mit einem Schmelzpunkt von 186 bis 187 Grad Celsius.

1H-NMR (60 MHz, DMSO-d6): **6**= 9,10-5,51 (s; breit; 7H; 2 -NH2; H2SO4; mit D2O austauschbar), 7,30 (s; 1H; 3-H), 7,05 (m; 4H; Ph-H), 5,12 (s; 2H; CH3O-Ph-CH2-) und 3,73 ppm (s; 3H; -OCH3)

MS (70 eV):m/e= 218 (M+)

b) 260 mg (0,68 mmol) 3-Brom-5-tert-butylamino-1-(4'-methoxybenzyl)-4-nitropyrazol werden in 100 ml absolutem Ethanol mit 2 Spatelspitzen Palladium-Aktivkohle-Katalysator versetzt und 2 Stunden bei 50 bar und Raumtemperatur hydriert.

Ausbeute: 170 mg (79 Prozent der Theorie) 4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol-hydrosulfat vom Schmelzpunkt 186 bis 187 Grad Celsius.

IV. Synthese von 4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)pyrazol

1,64 g (4 mmol) 5-Benzylamino-3-brom-1-(3'-methoxy-benzyl)-4-nitro-pyrazol werden 4 Stunden analog Vorschrift A hydriert. Man erhält 1,0 g (82 Prozent der Theorie) 4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)-pyrazolhydrosulfat mit einem Schmelzpunkt von 185 Grad Celsius (unter Zersetzung).

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6): (=

7,43 (s; 1H; 3-H),
7,23 (dd; J=7,2Hz und
8,1 Hz; 1H; Ph-3H);
6,84 (d; J=8,3Hz; 1H;
Ph-4H); 6,73 (s; 1H;
Ph-1H); 6,71 (d;
J=7Hz; 1H; Ph-2H);
6,5-5,5 (s; breit; 6H;
NH2; H2SO4; tauscht
mit D2O aus); 5,18 (s;
2H; -CH2-) und 3,70
ppm (s; 3H; -OCH3)

 $MS (70 \text{ eV}):m/e= 218 (M^+)$

V. Synthese von 4,5-Diamino-1-(4'-methylbenzyl)pyrazol

3,0 g (7,5 mmol) 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-methyl-benzyl)-4-nitropyrazol werden 4 Stunden analog Vorschrift A hydriert. Man erhält 1,90 g (84 Prozent der Theorie) 4,5-Diamino-1-(4'-methylbenzyl)-pyrazolhydrosulfat mit einem Schmelzpunkt von 163 bis 167 Grad Celsius (unter Zersetzung).

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6):6= 7,31 (s; 1H; 3-H),
7,21-7,05 m; 4H;
Ph-H); 5,8-6,7 (s; 6H;
NH2; H2SO4; tauscht
mit D2O aus); 5,12 (s;
2H; -CH2-) und 2,26
ppm (s; 3H; -CH3)

 $MS (70 eV):m/e= 202 (M^+)$

VI. Synthese von 4,5-Diamino-1-(4'-chlorbenzyl)-pyrazol

3,15 g (7,5 mmol) 5-Benzylamino-3-brom-1-(4'-chlor-benzyl)-4-nitropyrazol werden 3 Stunden nach Vorschrift A hydriert. Man erhält 2 g (82 Prozent der Theorie) 4,5-Diamino-1-(4'-chlorbenzyl)-pyrazolhydrosulfat mit einem Schmelzpunkt von 188 Grad Celsius (unter Zersetzung).

1H-NMR (300 MHz, DMSO-d6): 6 = 7,13-7,39 (m; 5H; 3-H und Ph-H); 6,0-6,8 (s; breit; 6H; NH2; H2SO4, tauscht mit D2O aus) und 5,12 ppm (s; 2H; -CH2-)

 $MS (70 eV):m/e= 222 (M^+)$

Für sämtliche NMR-Spektren gilt:

s = Singulett, d = Dublett, t = Triplett, q = Quartett,
m = Multiplett

Haarfärbebeispiele

Beispiel 4:	Haarfärbemittel in Gelform
1,51 g	4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol-hydrosulfat
0,65 g	5-Amino-2-methylphenol
0,15 g	Natriumsulfit
5,00 g	Laurylalkohol-diglycolethersulfat-Natrium-
	salz (28-prozentige wäßrige Lösung)
1,00 g	Hydroxyethylcellulose, hochviskos
10,00 g	Ammoniak (22-prozentige wäßrige Lösung)
81,69 q	Wasser
100,00 g	•

50 g des vorstehenden Haarfärbemittels werden kurz vor dem Gebrauch mit 50 g Wasserstoffperoxidlösung (6-prozentig) vermischt und das Gemisch anschließend auf blonde Naturhaare aufgetragen. Nach einer Einwirkzeit von 30 Minuten bei 40 Grad Celsius wird das Haar mit Wasser gespült und getrocknet. Das Haar hat eine intensive leuchtende rotorange Färbung erhalten.

Beispiel 5: Haarfärbelösung
perspier o: Magriarperosung.

1,60 g	4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)-pyrazol-
	hydrosulfat
0,45 g	3-Aminophenol
0,30 g	2-Amino-4-(2'-hydroxyethyl)amino-anisol-
	sulfat
10,00 g	Laurylalkohol-diglycolethersulfat-Natrium-
	salz (28-prozentige wäßrige Lösung)
10,00 g	Ammoniak (22-prozentige wäßrige Lösung)
77,65 q	Wasser
100,00 g	

Man vermischt kurz vor dem Gebrauch 50 g des vorstehend beschriebenen Haarfärbemittels mit 50 g Wasserstoff-peroxidlösung (6-prozentig) und läßt die Mischung 30 Minuten bei 40 Grad Celsius auf blonde Naturhaare einwirken. Das Haar wird mit Wasser gespült und getrocknet. Das Haar ist in einem modischen Bordeauxton gefärbt.

Beispiele 6 bis 23: Haarfärbelösungen

Es werden Haarfärbelösungen folgender Zusammensetzung hergestellt:

0,025 mol Entwickler nach Tabelle 1
0,025 mol Kuppler nach Tabelle 1
10,00 g Laurylalkohol-diglycolethersulfat-Natriumsalz (28-prozentige wäßrige Lösung)
10,00 g Ammoniak (22-prozentige wäßrige Lösung)
ad 100,00 g Wasser
100,00 g

Die Haarfärbelösungen werden gemäß Beispiel 5 zubereitet und auf zu 90 Prozent ergraute, menschliche Haare aufgetragen. Die resultierenden Färbungen sind in Tabelle 1 dargestellt.

Tabelle 1:

Bsp	Entwickle	er Kuppler	Farbe
	der Forme	1	
	(I) aus H	ler-	
	stellungs	_	
	beispiel		
6	3/I	5-Amino-2-methyl-pheno	l leuchtend rot
7	3/11	5-Amino-2-methyl-pheno	
8	3/111	5-Amino-2-methyl-pheno	■
ĺ		· ·	orange
9	3/IV	5-Amino-2-methyl-pheno	1 -
		a many priority	orange
10	3/v	3-Amino-phenol	rot
11	3/VI	3-Amino-phenol	leuchtend rot
12	3/I	2-Amino-4-(2'-hydroxy-	
		ethyl)amino-anisol-	
		sulfat	
13	3/11	2-Amino-4-(2'-hydroxy-	violett
		ethyl)amino-anisol-	
		sulfat	1
14	3/111	2-Amino-4-(2'-hydroxy-	dunkelviolett
	1	ethyl)amino-anisol-	
		sulfat	
15	3/IV	2-Amino-4-(2'-hydroxy-	dunkelviolett
	·	ethyl)amino-anisol-	
		sulfat	
16	3/v	4-(2'-hydroxyethyl)-	dunkelrot
		amino-1,2-methylendi-	
		oxybenzol	
17	3/VI	4-(2'-hydroxyethyl)-	dunkelrot
		amino-1,2-methylendi-	1
		oxybenzol	.
18	3/I	≪-Naphthol	braunrot

Fortsetzung Tabelle 1:

Bsp.	Entwickler der Formel (I) aus Her- stellungs- beispiel	Kuppler	Farbe _.
19	3/II	<-Naphthol	violett
20	3/111	∝-Naphthol	leuchtend
21	3/IV	∝-Naphthol	violett leuchtend
22	3/v	∝_Naphthol	violett leuchtend
23	3/VI	∝-Naphthol	violett hellviolett

Patentansprüche

 Mittel zur oxidativen Färbung von Haaren auf der Basis einer Entwicklersubstanz-Kupplersubstanz-Kombination, dadurch gekennzeichnet, daß es als Entwicklersubstanz ein 4,5-Diaminopyrazol der allgemeinen Formel (I)

in der R¹ Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen darstellt und R² Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkyl mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet oder dessen physiologisch verträgliche, wasserlösliche Salze enthält.

- Mittel nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Entwicklersubstanz der allgemeinen Formel (I) ausgewählt ist aus 4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol, 4,5-Diamino-1-(4'-methylbenzyl)-pyrazol, 4,5-Diamino-1-(4'-chlorbenzyl)-pyrazol und 4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)-pyrazol.
- 3. Mittel nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Entwicklersubstanz der Formel (I) in einer Menge von 0,01 bis 3,0 Gewichtsprozent enthalten ist.

- 4. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Kupplersubstanz ausgewählt ist aus «-Naphthol, Resorcin, 4-Chlorresorcin, 4,6-Dichlorresorcin, 2-Methylresorcin, 2-Amino-4-(2'-hydroxyethyl)amino-anisol, 5-Amino-2-methylphenol, 3-Amino-2-methylphenol, 4-Hydroxy-1,2-methylendioxy-benzol, 4-Amino-1,2-methylendioxybenzol, 4-(2'-Hydroxyethyl)amino-1,2-methylendioxybenzol, 2,4-Diamino-phenetol, 2,4-Diamino-5-methylphenetol, 2,4-Diamino-benzylalkohol, m-Phenylendiamin, 2,4-Diaminophenoxyethanol, 4-Hydroxyindol, 3-Amino-5-hydroxy-2,6-dimethoxypyridin und 3,5-Diamino-2,6-dimethoxypyridin.
- 5. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Gesamtmenge der Entwicklersubstanz-Kupplersubstanz-Kombination 0,1 bis 5,0 Gewichtsprozent beträgt.
- 6. Mittel nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß es eine zusätzliche Farb-komponente enthält, die ausgewählt ist aus 6-Amino-2-methylphenol, 2-Amino-5-methylphenol, Diamond Fuchsine (C.I. 42 510), Leather Ruby HF (C.I. 42 520), 2-Nitro-1,4-diaminobenzol, 2-Amino-4-nitro-phenol, 2-Amino-5-nitrophenol, 2-Amino-4,6-dinitro-phenol, 2-Amino-5-(2'-hydroxyethyl)amino-nitro-phenol, 2-Amino-5-bis-(2'-hydroxyethyl)amino-nitro-benzol, Acid Brown 4 (C.I. 14 805), 1,4-Diamino-anthrachinon und 1,4,5,8-Tetraaminoanthrachinon.

7. 4,5-Diamino-pyrazole der allgemeinen Formel (I)

in der R¹ Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen darstellt und R² Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkyl mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet.

- 8. 4,5-Diamino-1-(4'-methoxybenzyl)-pyrazol
- 9. 4,5-Diamino-1-(4'-methylbenzyl)-pyrazol
- 10. 4,5-Diamino-1-(4'-chlorbenzyl)-pyrazol
- 11. 4,5-Diamino-1-(3'-methoxybenzyl)-pyrazol
- 12. 4-Amino-1-(4'-methoxybenzyl)-5-methylamino-pyrazol
- 13. 4-Amino-5-(2'-hydroxyethyl)amino-1-(4'-methoxy-benzyl)-pyrazol

14. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß man 3,5-Dibrom-4-nitropyrazol mit einem geeigneten Benzylhalogenid in Gegenwart von Natriumhydrid zur Reaktion bringt, anschließend das erhaltene 1-Benzyl-3,5-dibrom-4-nitropyrazolderivat mit einem Amin umsetzt und das so erhaltene 5-Alkylamino-1-benzyl-3-brom-4-nitropyrazolderivat katalytisch reduziert.

Interr	

Interr nal Application No PCT/EP 93/02641

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by desistication symbols) IPC 5 C070 A61K Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. A EP,A,0 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. **Special estigatories of cited documents: **Special estigatories of cited documents: T takes document updationed after the international filing date or considered to be of particular relevance. **T takes document updationed after the international underlying the Tearther document to prediction do or after the international. **T takes document updations of its conflict with the application but cited to understand the principle or international unique to the continuation of the con
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation reserviced (classification system followed by classification symbols) IPC 5 CO7D A61K Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. A EP,A,0 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 ———— Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estigeness of cited documents : *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category * Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant paxsagest Relevant to claim No. A EP,A,O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 ——— Patent family members are listed in annex. *Special extegories of cited documents: That of document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the retevant parages Relevant to claim No. A EP, A, O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estigories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category * Gitation of documents, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. A EP, A, O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 ——— Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estigories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. A EP, A, 0 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 ——— Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estegories of cited documents: T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention.
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. A EP, A, 0 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 ——— Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estegories of cited documents: T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention.
Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. EP,A,O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estregories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. EP,A,O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estregories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. EP,A,O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special estregories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
A EP,A,O 375 977 (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT) 4 July 1990 cited in the application see claims 1-15 Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. *Special categories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.
Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex.
Further documents are listed in the continuation of box C. X Patent family members are listed in annex. Special estegories of cited documents: A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
Special estegories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
*A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
A continent certaining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance considered to be of particular relevance invention.
PP and a demand has arbitraried as an arrange the international
filing date "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to
"L' document which may throw doubts on priority claim(s) or involve an inventive step when the document is taken alone
"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to invention the considered to inventive step when the comment referring to an oral disclosure, use, exhibition or document is combined with one or more other such document.
other means ments, such combination being obvious to a person skilled
P' document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed '&' document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report
25 November 1993 -7 12 02
25 November 1993 - 7. 12. 93
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiasn 2



formation on patent family members

Inter voal Application No
PCT/EP 93/02641

. formation on patent family memb		PCT/EP		93/02641	
Patent document cited in search report	Publication date	Patent memb	family per(s)	Publication date	
EP-A-0375977	04-07-90	DE-A- WO-A- US-A-	3843892 9007504 5061289	28-06-90 12-07-90 29-10-91	
		* <u>*</u>			
		•			
			·		
•		•			
. ·					
	. •		-		
•					

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

Interna	•	rale

nterna " "ales Aktenzeichen

PCT/FP 93/02641

A. KLASS	IFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07D231/38 A61K7/13		
IPK 5	CO7D231/38 A61K7/13		
Nach der in	sternationalen Patentidassifikation (IPK) oder nach der nationalen K	lassifikation und der IPK	
B. RECHE	RCHIERTE GEBIETE		
	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymb	ole)	
IPK 5	CO7D A61K		
Recherchier	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, st	oweit diese unter die recherchierten Gehiete fallen	
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	isme der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegri	ffe)
C. ALS W	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angal	se der in Betracht kommenden Teile Bet	r. Anspruch Nr.
			
A	EP,A,O 375 977 (WELLA AKTIENGESEL	I SCHAFT) 1.	-14
^	4. Juli 1990	Liberial	• •
	in der Anmeldung erwähnt		
	siehe Ansprüche 1-15		
:	stelle viisht delle 1-15		
	•		
		1	
		Ì	
		1	
	·		•
		1	
	West Continues on and the Post of the Post	Side Ashar Based - No.	
	tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie	
* Besondere	: Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen	T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem internation	onalen Anmeidedatum
"A" Veröff	entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert,	oder dem Prioritätsdamm veröffentlicht worden i Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Ver	ist und mit der
1	picht als besonders bedeutsam anzusehen ist	Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der i	
	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen idedatum veröffentlicht worden ist	Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die	heanswischte Erfindung
"L" Veroff	entlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-	kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nich	ht als neu oder auf
ander	en zu lassen, oder durch die das Veröffenlichungsdatum einer en im Recherchenbericht genannten Veröffenlichung belegt werden der die aus einem anderen besonderen Geund angegeben ist (wie	erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werd	ka keensmekte Pelindun
	and the same and the same and the same and the same same and the same same and the same same and the same and	kann nicht als auf ertinderischer Tangkeit berühe	end betracmet
	entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,	werden, wenn die Veröffentlichung mit einer ode Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindu	ng gebracht wird und 🗍
eine B	lemitzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht entlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach	diese Verhindung für einen Fachmann nabeliege	nd ist
	eanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	'&' Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfa	emilie ist
Datum des	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenbe	crictos
I		7 40 -	
2	5. November 1993	- 7. 12. 93	
			
Name und	Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter	
1	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk		
]	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni,	Voyiazoglou, D	
i	Fax: (+31-70) 340-3016	, ,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	

2

Intern

Intern: sales Aktenzeichen
PCT/EP 93/02641

Im Recherchenbericht	Datum der	Mitglied		Datum der
angeführtes Patentdokument	Veröffentlichung	Patent		Veröffentlichung
EP-A-0375977	04-07-90	DE-A- WO-A- US-A-	3843892 9007504 5061289	28-06-90 12-07-90 29-10-91

Formblatt PCT/ISA/218 (Anhang Patentfamilia)(Juli 1992)